

**УПРАВЛЕНИЕ ОБЩЕГО И ДОШКОЛЬНОГО ОБРАЗОВАНИЯ
АДМИНИСТРАЦИИ ГОРОДА НОРИЛЬСКА
МУНИЦИПАЛЬНОЕ БЮДЖЕТНОЕ УЧРЕЖДЕНИЕ
ДОПОЛНИТЕЛЬНОГО ОБРАЗОВАНИЯ
«СТАНЦИЯ ЮНЫХ ТЕХНИКОВ»**

РАССМОТРЕНО
Методическим советом
МБУДО «СЮТ»
Протокол № 14
от «31 » 05 2022 г.



**ДОПОЛНИТЕЛЬНАЯ ОБЩЕОБРАЗОВАТЕЛЬНАЯ
ОБЩЕРАЗВИВАЮЩАЯ ПРОГРАММА
«Я- ИССЛЕДОВАТЕЛЬ»**

Направленность программы – естественнонаучная
Уровень программы - продвинутый
Возраст учащихся – 10-14 лет
Срок реализации программы - 1 год

Составитель:
педагог дополнительного образования
Гамзатова Кизбес Кафлановна

Норильск
2022

ПОЯСНИТЕЛЬНАЯ ЗАПИСКА

Дополнительная общеобразовательная общеразвивающая программа «Я - исследователь» естественнонаучной направленности.

Программа составлена в соответствии с основными нормативно-правовыми документами: Федеральным Законом «Об образовании» от 29.12.2012 г. № 273-ФЗ; Порядком организации и осуществления образовательной деятельности по дополнительным общеобразовательным программам от 09.11.2018 г. № 196; Целевой моделью развития региональных систем дополнительного образования детей от 03.09.2019 г. № 467; Санитарно-эпидемиологическими требованиями к организациям воспитания и обучения, отдыха и оздоровления детей и молодежи от 28.09.2020 г. № 28.

Науку в наши дни делают очень молодые люди, в связи с чем, образовательные системы стран с развитой инновационной экономикой, делают особый акцент на исследовательских методах обучения, уходя от абстрактных способов преподавания науки. В современной образовательной системе все больше проектно-исследовательской деятельности по обеспечению перехода от традиционного образования к образованию инновационному, реализующему общий принцип развития человека. Исследовательская деятельность учащихся является эффективной образовательной технологией, комплексно развивающей универсальные учебные действия и ключевые компетенции. Данная общеобразовательная общеразвивающая естественнонаучная программа «Я- исследователь»; направлена на формирование исследовательских компетенций и методологических основ проектной и исследовательской деятельности.

Актуальность программы. Новые социальные запросы определяют цели дополнительного образования как общекультурное, личностное и познавательное развитие учащихся, обеспечивающее такую ключевую компетенцию образования, как «научить учиться». Основой программы является формирование учебных действий, обеспечивающих учащимся умение учиться, способствовать саморазвитию и самосовершенствованию.

Отличительная особенность программы состоит в том, что она предусматривает научно-исследовательскую проектную работу учащихся. Программа составлена таким образом, чтобы учащиеся могли овладеть всем комплексом знаний по организации научно-исследовательской работы, приобрести навыки сбора и обработки фактического материала, проведения исследования, познакомиться с требованиями, предъявляемыми к оформлению и публичному представлению результатов своего труда. В программе предусмотрен метапредметный подход и развитый диагностический аппарат.

Новизна программы проявляется в возможности индивидуализации образовательной траектории учащегося для формирования таких личностных результатов как «готовность и способность к образованию, в том числе самообразованию, на протяжении всей жизни». Обучение по программе расширяет, углубляет и дополняет базовые знания, дает возможность проявить

и развить потенциальные возможности и способности ребенка, причем процесс этот происходит в комфортной для развития личности обстановке. Признанными подходами здесь выступают деятельностно-ориентированное обучение; учение, направленное на решение проблем (задач); проектно-исследовательские формы организации обучения приемов и методов актуализации опыта учащегося. Каждое занятие имеет теоретическую и практическую часть, что способствует более высокой сформированности предметных компетенций. Практическая часть является тренингом для формирования исследовательской компетенции учащегося.

Адресат программы программа предназначена для обучающихся в возрасте от 10 до 14 лет, проявляющих интерес к опытно-экспериментальной деятельности. Для обучения принимаются все желающие, без ограничений и предварительного отбора.

Сроки реализации программа рассчитана на 72 часа. Образовательный процесс длится 1 год.

Форма обучения: очная

Особенности организации образовательного процесса: занятия проводятся по группам. Группы формируются из учащихся разного возраста. Состав группы учащихся обучения по 10 человек.

Режим занятий установлен согласно СанПин 2.4.3648-20 в зависимости от возрастных особенностей, допустимой нагрузки детей. Занятия проводятся 1 раз в неделю, по 2 академических часа. Продолжительность одного академического часа - 45 минут. Перерыв между учебными занятиями 10 минут. Общее количество часов в неделю 2 часа

Цель программы: формирование исследовательских навыков учащихся в ходе выполнения исследовательских работ.

Задачи программы:

Личностные:

- развитие умения излагать мысли в четкой логической последовательности, отстаивать свою точку зрения, анализировать ситуацию и самостоятельно находить ответы на вопросы путем логических рассуждений;

- формирование умения работать в паре/группе/команде, распределять обязанности в ходе экспериментирования;

- развитие навыков сотрудничества с взрослыми и сверстниками, навыка совместной работы, коммуникации и презентации в ходе коллективной работы и исследованием.

Метапредметные:

- учить использовать средства ИКТ для решения теоретических и лабораторных (практических) работ;

- учить работать по предложенным инструкциям, извлекать информацию из текста и технологических карт;

• развивать умение формулировать свою мысль в устной речи; рассказывать о своём замысле, описывать ожидаемый результат, называть способы и методы исследования.

Предметные:

- научить различать физические и химические процессы протекания реакции явления, разделение смесей;
- научить определять кислоты и её соли, минеральные удобрения;
- научить определять способы получения каучука;
- дать общую характеристику и анализ продуктов питания;
- сформировать представление как получить крахмал в домашних условиях, и определить в продуктах питания;
- сформировать представление о органолептических показателях качества меда;
- сформировать представление о растворимости жиров; научить определять качества растительных масел;
- научить применять физические химические свойства и качества воды;
- научить определять морфологический свойства и определить кислотность почвы;
- научить определять цель, выделять объект исследования; овладеть способами регистрации полученной информации, ее обработки оформления.

УЧЕБНЫЙ ПЛАН

№ п/п	Наименование темы	Всего часов	В том числе		Формы промежуточной аттестации/ текущего контроля
			Теория	Практика	
1. Введение – 2 часа					
1.1.	Правила техники безопасности при работе с лабораторным оборудованием, биологическими объектами и химическими веществами.	2	0.5	1.5	
2. Химия природы – 16 часов					
2.1.	Физические и химические явления	2	0.5	1.5	
2.2	Распознавание кислот и ее солей	4	2	2	
2.3	Вытеснение галогенов из растворов их солей	2	1	1	
2.4	Минеральные удобрения	2	0.5	1.5	
2.5	Каучук и его получение	4	2	2	
2.6	Обобщение знаний по разделу «Химия природы»	2	1	1	Тестирование и практическая работа
3. Химия вокруг нас – 30 часов					
3.1	Катализы в пищевых продуктах	4	2	2	
3.2	Анализ продуктов питания	6	2	4	
3.3	Крахмал и его свойства	2	0.5	1.5	
3.4	Белки	2	0.5	1.5	
3.5	Определение качества меда	4	2	2	
3.6	Растительные жиры	2	0.5	1.5	
3.7	Растворимость жиров	4	2	2	
3.8	Глюкоза и его свойства	4	2	2	
3.9	Обобщение знаний по разделу «Химия вокруг нас»	2	1	1	Тестирование и практическая работа
4. Выполнение мини проектов-16 часов					
4.1	Теоретические основы исследования	2	2	-	
4.2	Проведение практических работ по выбранной темам «Физические и химические показатели качества воды». «Морфологические свойства и определение кислотности почвы».	10	4	6	
4.3	Оформление и защита работ	4	2	2	
5. Общий раздел -8 часов					
5.1	Подготовка к аттестации учащихся	2	0,5	1,5	
5.2	Аттестация обучающихся	4	1	3	Тестирование и практическая работа
5.3	Итоговое занятие	2	0,5	1,5	
Всего		72	29	43	

СОДЕРЖАНИЕ УЧЕБНОГО ПЛАНА ПРОГРАММЫ

Раздел 1. Введение (2 часа)

Тема 1.1. Правила техники безопасности при работе с лабораторным оборудованием, биологическими объектами и химическими веществами.

Теория: Правила обращения с нагревательными приборами безопасного обращения с лабораторной посудой с колюще-режущими инструментами, Общие правила работы с микроскопом правила приготовления временных препаратов Зарисовка биологических объектов Компьютеризированный эксперимент. Лабораторная и мерная посуда и принадлежности.

Практика: Лабораторные работы и методы исследования:

Особенности проведения лабораторных опытов работа с микроскопом. Подготовка реактивов к использованию и приготовление растворов правила обращения с едкими и горючими веществами с нагревательными приборами. Правила безопасного обращения с лабораторной посудой состав набора химической посуды и принадлежностей и их применение.

Раздел 2. Химия природы 16 часов

Тема 2.1. Физические и химические явления (2 часа)

Теория: Физические и химические явления и признаки. Разделение смесей. Физические и химические процессы.

Практика: Практическая работа Разложение основного карбоната меди (II) (малахита) Реакция замещения меди железом в растворе хлорида или сульфата меди (II). Качественное определение водорода, углерода и хлора в органических соединениях. Получение кислорода из пероксида водорода, изучение его физических и химических свойств

Тема 2.2. Распознавание кислот и ее солей (4 часа)

Теория: Химические свойства и способы распознавания кислоты и ее солей.

Практика: Взаимодействие кислот с оксидами металлов на примере оксида меди, оксида магния. Распознавание и химические свойства соляной кислоты. Получение уксусной кислоты и опыты с ней. Свойства солей кремневой и угольной кислоты.

Тема 2.3. Вытеснение галогенов из растворов их солей (2 часа)

Теория: Получение и свойства солей. Изучение влияния различных условий на скорость химических реакций. Растворы. Необратимый гидролиз солей. Распознавание органических веществ по характерным реакциям.

Практика: Проведение реакций ионного обмена, идущие с образованием осадков с выделением газа. Взаимодействие солей аммония со

щелочами (качественная реакция на ион аммония). Реакция обмена между оксидом меди (II) и серной кислотой (получение медного купороса)

Тема 2.4. Минеральные удобрения (2 часа)

Теория: Ознакомление с минеральными удобрениями изучить свойства азотных и фосфорных удобрений. Взаимодействие солей аммония и фосфора со щелочами. Распознавание минеральных удобрений.

Практика: Свойства азотной кислоты ознакомление со свойствами ортофосфорной кислоты и фосфатов. Получение амиака и опыты с ним. Ознакомление со свойствами водного раствора амиака. Зависимость скорости реакции от концентрации реагирующих веществ.

Тема 2.5. Каучук и его получение (4 часа)

Теория: Отношение каучука и резины к органическим растворителям
Опыты с резиновым kleem.

Практика: Извлечение каучука из млечного сока растений. Получение искусственного волокна.

Тема 2.6 Обобщение знаний по разделу (2 часа)

Теория: Повторение теории по предыдущим темам раздела. «Химия природы»

Практика: Выполнение практических заданий, направленных на закрепление изученного материала раздела.

Раздел 3. Химия вокруг нас (30 часов)

Тема 3.1. Каталазы в пищевых продуктах (4 часа)

Теория: Изучение и обнаружение каталазы в пищевых продуктах.

Практика: Обнаружение каталазы в пищевых продуктах. Действие растворов кислот на индикаторы. Определение характера среды раствора с помощью универсального индикатора.

Тема 3.2. Анализ продуктов питания (6 часов)

Теория: Анализ продуктов питания, определение их качества. Качественные реакции на белки, жиры и углеводы. Выявление витаминов А, D, Е в продуктах питания.

Практика: Определение кислотности молока и молочных продуктов. Анализ «коричневого» сахара. Определение содержания витамина С. Определение содержания витамина Р.

Тема 3.3. Крахмал и его свойства (2 часа)

Теория: Получение и свойства крахмала.

Практика: Взаимодействие крахмала с йодом, гидролиз крахмала (под микроскопом).

Тема 3.4. Белки (2 часа)

Теория: Цветные реакции на белки, свертывание белков. Денатурация и осаждение белка.

Практика: Приготовление растворов белков и выполнение опытов с ними. Определение содержания белка в молоке

Тема 3.5. Определение качества меда (4 часа)

Теория: Определение органолептических показателей качества меда.

Практика: Определение содержания воды, механических примесей муки или крахмала желатина. Определение общей кислотности Качественная реакция на оксиметилфурфурол, количественный анализ сахаров.

Тема 3.6. Растительные жиры (2 часа)

Теория: Определение качества и подлинности подсолнечного и оливкового масла. Обнаружение непредельных соединений в жидких нефтепродуктах и растительном масле.

Практика: Определение йодного числа примесей натуральных растительных масел. Цветные реакции с концентрированной серной кислотой.

Тема 3.7. Растворимость жиров (4 часов)

Теория: Ознакомление с растворимостью жиров в различных растворителях Омыление жиров. Сравнение свойств мыла и синтетических моющих средств (СМС).

Практика: Практическая работа Получение мыла из жиров. Гидролиз жиров и полисахаридов. Исследование растворов хозяйственного и туалетного мыла, синтетических моющих средств.

Тема 3.8. Глюкоза и его свойства (4 часа)

Теория: Изучить химические свойства глюкозы Качественное определение содержания редуцирующих сахаров. Взаимодействие глюкозы с гидроксидом меди

Практика: Взаимодействие глюкозы с гидроксидом меди и амиачным раствором оксида серебра. Химические свойства сахарозы. Гидролиз сахарозы целлюлозы до амилоида. Нитрование целлюлозы и опыты с нитроцеллюлозой

Тема 3.9. Обобщение знаний по разделу (2 часа)

Теория: Повторение теории по предыдущим темам раздела. «Химия вокруг нас»

Практика: Выполнение практических заданий, направленных на закрепление изученного материала раздела.

Раздел 4. Выполнение мини проектов (16 часов)

Тема 4.1 Теоретические основы исследования (2 часа)

Теория: Правила и составление плана работ проведения исследования. Определение методов исследования. Выполнение исследовательской работы. Постановка цели, задач исследования. Оформление результатов исследования работ по выбранной теме. Защита проекта.

Тема 4.2 Проведение практических работ по выбранной темам (10 часов)

«Физические и химические показатели качества воды». «Морфологические свойства и определение кислотности почвы».

Практика:

1. Определение засоленности почвы
2. Определение содержания ртути в воздухе
3. Определение общей, временной и постоянной жесткости воды
4. Определение нитратов и нитритов в питьевой воде
5. Определение активного хлора в питьевой воде
6. Определение хлорид-ионов в питьевой воде
7. Определение содержания железа в питьевой воде
8. Определение содержания ПАВ в питьевой и в природной воде.

Тема 4.3 Оформление и защита работ (4 часа)

Теория: Готовить сообщение текст презентация проектов с демонстрацией иллюстраций и других подготовленных материалов для оформления и защиты работ выступать с сообщением в группе.

Практика: выступать с сообщением в группе; оценивать свои достижения и достижения товарищей по выполнению проекта.

Раздел 5. Общий раздел (8 часов)

Тематические и календарные праздники.

Подготовка к промежуточной аттестации

Промежуточная аттестация с целью выявления уровня обученности обучающихся.

Итоговое занятие. Подведение итогов учебного года и планирование на следующий учебный год.

будут уметь использовать средства ИКТ для решения теоретических и лабораторных (практических) работ;

ПЛАНИРУЕМЫЕ РЕЗУЛЬТАТЫ ОСВОЕНИЯ ПРОГРАММЫ:**Личностные:**

- будут излагать мысли в четкой логической последовательности, отстаивать свою точку зрения, анализировать ситуацию и самостоятельно находить ответы на вопросы путем логических рассуждений;
- будут работать в паре/группе/команде, распределять обязанности в ходе экспериментирования;
- будут сотрудничать с взрослыми и сверстниками, в совместной работе, коммуникации; в ходе коллективной работы исследования.

Личностные:

- развито умение излагать мысли в четкой логической последовательности, отстаивать свою точку зрения, анализировать ситуацию и самостоятельно находить ответы на вопросы путем логических рассуждений;

- сформировано умение работать в паре/группе/команде, распределять обязанности в ходе экспериментирования;

- развиты навыки сотрудничества с взрослыми и сверстниками, навыки совместной работы, коммуникации и презентации в ходе коллективной работы и исследованием.

Метапредметные:

- умеют использовать средства ИКТ для решения теоретических и лабораторных (практических) работ;
- умеют работать по предложенным инструкциям, извлекать информацию из текста и технологических карт;
- развито умение формулировать свою мысль в устной речи; рассказывать о своём замысле, описывать ожидаемый результат, называть способы и методы исследования.

Предметные:

- будут различать физические и химические процессы протекания реакции явлении, разделение смесей;
- будут определять кислоты и её соли, минеральные удобрения;
- будут определять способы получения каучука;
- дают общую характеристику и анализ продуктов питания;
- сформировано представление как получить крахмал в домашних условиях, и определить в продуктах питания;
- сформировано представление о органолептических показателях качества меда;
- сформировано представление о растворимости жиров; научить определять качества растительных масел;
- умеют применять физические химические свойства и качества воды;
- умеют определять морфологический свойства и определить кислотность почвы;
- умеют определять цель, выделять объект исследования; овладеть способами регистрации полученной информации, ее обработки оформления.

Календарный учебный график

№ п/п	Год обучения	Дата начало занятий	Дата окончания занятий	Количество учебных недель	Количество учебных дней	Количество учебных часов	Режим занятий	Сроки проведения промежуточной итоговой аттестации
1	1	01.09.2022	31.05.2023	36	36	72	1 раз в неделю по 2 часа	декабрь и май

УСЛОВИЯ РЕАЛИЗАЦИИ ПРОГРАММЫ

1. Материально-технические условия: Для проведения занятий необходим учебный кабинет, оснащенный системами водоснабжения

Санитарно-эпидемиологических требований к организации воспитания и обучения, отдыха и оздоровления детей и молодежи» СанПин 2.4.3648-20;

2. Мебель кабинета: Стол педагога – 1. Стол демонстрационный – 1. Столы для обучающихся – 10. Стулья для обучающихся – 15. Шкафы лабораторные

-учебная мебель: столы для теоретических и практических занятий – 8 шт., шкафы

-учебный комплект для каждого учащегося (альбом, тетрадь, ручка, карандаш, фломастеры, краски и кисти, клей, ножницы, набор цветного картона и бумаги).

-сейф для хранения реактивов-1

3. Технические ресурсы: компьютер, мультимедийный проектор.

4.Лабораторная посуда и оборудование: набор посуды: колбы цилиндрические 500 мл – 50шт.; лабораторная водяная баня – 1 шт.; ложка для сжигания веществ – 2 шт.; пробирки – 30 шт.; пробки к пробиркам – 30 шт.; стеклянные палочки – 10 шт.; ступки с пестиком – 5 шт.; фарфоровые чашки – 10 шт.; спиртовки – 10 шт.; стеклянные воронки – 10шт.; тигли – 5 шт.; химические стаканы – 15 шт.; держатели для пробирок – 15 шт.; пипетки – 20шт.; цилиндр мерный – 6 шт.; штатив лабораторный для пробирок – 20шт.; щипцы лабораторные тигельные – 10 шт.; электронные лабораторные весы – 15 шт., очки для защиты 10шт.

Химические реагенты для демонстрационных опытов:
Активированный уголь. Аммиак 25% водный. Горючее для спиртовок. Глицерин

Железа (III) хлорид. Железа (III) оксид. Калия йодид. Калия роданид. Калия хлорид. Кальция гидроксид. Кальция карбонат (мрамор). Лимонная

кислота 1-водная Магния оксид Меди (II) оксид (гранулы) Меди (II) сульфат Натрия гидроксид. Натрия хлорид. Парафин. Пероксид водорода 3% Серебра нитрат Соляная кислота Перманганат калия Тиосульфат натрия Йод 5% Уксусная кислота 9% Цинк металлический (гранулы) Фенолфталеин Бумага индикаторная универсальная (рН 0-12). Мыло (детское или хозяйственное), зубная паста разных марок, стиральный порошок дезинфицирующее средство (белизна), шампунь, жидкость для мытья посуды.

5. Для лабораторных опытов и исследовательских работ: белая хлопчатобумажная ткань, салфетки, различные виды тканей (шерсть, шелк); йодокрахмальная бумага; объекты для изучения: образцы сокосодержащих и газированных напитков, фрукты, овощи, мед, крахмал, желатин, агар-агар, сахарный песок, сахарная пудра, поваренная соль, разные сорта чая; образцы воды, почвы; различные образцы мыла; стиральные и чистящие порошки различных марок Косметические средства личной гигиены (декоративная косметика).

6. Для проведения практических занятий имеются в необходимом количестве:

Информационное обеспечение

Мультимедийные диски с информационно – справочным материалом, рассчитанные на различные формы познавательной деятельности, в том числе исследовательскую и проектную работу. Аудио и видео материалы.

1. <http://www.sunhome.ru/>
2. <http://slavyanskaya-kultura.nnm.ru/velikaya>
3. <http://www.kp.ru/daily/23844>.
4. <http://www.aquadisk.ru/articles/157/158/interestingly.html>
5. <http://chemistry.r2.ru/>
6. <http://college.ru/chemistry/index.php>
7. <http://grokhovs.chat.ru/chemhist.html>
8. [http://www.bolshe.ru/book/id=240\](http://www.bolshe.ru/book/id=240)

Кадровое обеспечение реализация программы осуществляется педагогом дополнительного образования имеющей высшее профессиональное образование, первую квалификационную категорию.

ФОРМЫ АТТЕСТАЦИИ И ОЦЕНОЧНЫЕ МАТЕРИАЛЫ

Промежуточная аттестация и текущий контроль позволяют определить, достигнуты ли обучающимися планируемые результаты, освоена ли ими программа.

Промежуточная аттестация и текущий контроль по дополнительной общеобразовательной общеразвивающей программе «Занимательная химия» проводится в соответствии с «Положением о порядке текущего контроля качества прохождения дополнительных общеобразовательных программ, промежуточной аттестации педагогов» МБУДО «СЮТ» утвержденного приказом директора №11 от 26.01.2021 г.

Промежуточная аттестация проводится два раза в год (декабрь и апрель, май).

Формы промежуточной аттестации: практическая работа, тест, защита проекта.

Текущий контроль проводится после каждой темы в следующих формах: практические работы, тестовые задания.

Предметные результаты оцениваются следующим образом:

5 баллов (высокий уровень) – 91-100% выполнения заданий

4 балла (повышенный уровень) -71-90% выполнения заданий

3 балла (базовый уровень) – 50-70% выполнения заданий

Так же при аттестации по программе учитывается участие детей и их результаты в выставках и конкурсах различного уровня: обще учрежденческого, муниципального, краевого и всероссийского уровня.

Таблица Характеристика оценочных материалов .Перечень диагностического инструментария для осуществления мониторинга достижения учащимися планируемых результатов

	Планируемые результаты	Критерии оценивания	Виды контроля/промежуточной аттестации	Диагностический инструментарий (формы, методы, диагностики)	Формы фиксации и отслеживания результата
Личностные	Будут уметь осуществлять контроль качества результатов собственной практической деятельности	- понимание, того, что определяет и четко описывает цели своего исследования, дает последовательное и полное описание; -понимание всей ответственности во время работы; -правильность распределения своего учебного времени	В течение учебного года на занятиях	Наблюдение	Карта личностного роста учащихся
	Умеют работать в паре/группе/команде распределять обязанности в ходе проектирования и программирования модели	-принятие общих целей -социальное взаимодействие -выполнение взятых на себя обязательств -самостоятельность и инициативность -внесение ощутимого вклада в работу в группе	В течение учебного года на занятиях	Наблюдение	Карта личностного роста учащихся
	Владеют навыками сотрудничества с взрослыми и сверстниками, навыками по совместной работе, коммуникации и презентации в ходе коллективной работы исследования	-определяет возможные роли в совместной деятельности; -играет определенную роль в совместной деятельности; -строит позитивные отношения в процессе познавательной деятельности; -договаривается о правилах и вопросах для обсуждения в соответствии с поставленной перед группой задачей	В течение учебного года на занятиях, мероприятиях	Наблюдение	Карта личностного роста учащихся
	Умеют использовать средства ИКТ для решения лабораторных (практических) работ	-целенаправленно использует различные источники получения информации с помощью компьютера;	Текущий контроль по темам	Тематическая	Карта личностного роста учащихся

		-знает способы передачи, копирования информации; -использует возможности Интернета для продуктивного общения, взаимодействия		проверочные работы	
	Умеют работать по предложенным инструкциям, извлекать информацию из текста и иллюстрации и технологических карт	-обозначает символом и знаком предмет и/или явление; -определяет логические связи между предметами и/или явлениями; -строит схему, алгоритм действия исследования	Текущий контроль по темам	Тематические проверочные работы	Карта личностного роста учащихся
	Умеют формулировать свою мысль в устной речи; рассказывает о своём замысле, описывает ожидаемый результат, называет способы и методы исследования	-соблюдает нормы публичной речи -высказывает и обосновывает мнение (суждение) -использует вербальные и невербальные средства для выступлений, и описывать эксперименты	В течение учебного года на занятиях.	Наблюдение	Карта личностного роста учащихся
Предметные	Знают физические и химические процессы протекания реакции явления, разделение смесей	-могут сравнивать и дать характеристику физическим и химическим явлениям в процессе протекания реакции по заданной теме определять качественный состав, а также экспериментально доказывать физические и химические свойства исследуемых веществ ошибок 90-100 % - 5 баллов. Допускает незначительные 1-3 ошибки в практической деятельности 4 балла Допускает более 50 % ошибок- 3 балла	Текущий контроль по разделу «Химия природы»		
	Знают и определяют кислоты и её соли, минеральные удобрения	-могут определить кислоты и её соли минеральные удобрения. 90-100 % деталей- 5 баллов. Допускает незначительные 1-3 ошибки при выполнении практических работ 4 балла Допускает более 50 % ошибок- 3 балла	Текущий контроль по разделу	Практическая работа	Журнал учета работы педагога

	Знают способы получения каучука	-могут определить растения и способы получения каучука 90-100 % деталей- 5 баллов. Допускает незначительные 1-3 ошибки при выполнении практических работ 4 балла Допускает более 50 % ошибок- 3 балла	Текущий контроль по разделу	Практическая работа	Журнал учета работы педагога
	Знают общую характеристику и анализ продуктов питания	-могут сравнивать и дать характеристику продуктам питания по заданной теме без ошибок 90-100 % - 5 баллов. Допускает незначительные 1-3 ошибки в практической деятельности 4 балла Допускает более 50 % ошибок- 3 балла	«Химия вокруг нас»	Тестирование, практическая работа.	Журнал учета работы педагога
	Знают как получить крахмал в домашних условиях, и определить в продуктах питания	- могут определить и получить крахмал в домашних условиях. 90-100 % деталей- 5 баллов. Допускает незначительные 1-3 ошибки при выполнении практических работ 4 балла Допускает более 50 % ошибок- 3 балла			
	Определяют органолептические показатели качества мёда	- могут определить качество мёда органолептическим показателям 90-100 % в теории и во время лабораторных работ- 5 баллов. Допускают незначительные ошибки на уровне 90-70%, но требуется помочь педагога при выполнении эксперимента– 4 балла Допускают значительные ошибки более 50%- 3 балла	Текущий контроль по разделу	Практическая работа	Журнал учета работы педагога
	Знают растворимость жиров определение качества растительных масел	- могут отличить растворимость жиров в различных растворителях, качества растительных масел 90-100 % в теории и во время лабораторных работ- 5 баллов. Допускают незначительные ошибки на уровне 90-70%, но требуется помочь педагога при выполнении эксперимента– 4 балла Допускают значительные ошибки более 50%- 3 балла	Текущий контроль по разделу: Выполнения мини проектов по темам «Физические и химические показатели качества воды».	Практическая работа по разделу программы	Журнал учета работы педагога

		«Морфологические свойства и определение кислотности почвы»			
	Могут определить применить физические и химические свойства качества воды	- знают, как определить применить физические и химические свойства показателей качества воды. Сравнивают 90-100 % - 5 баллов. Допускают незначительные ошибки на уровне 90-70%, во время исследования 4 балла Допускает более 50 % ошибок- 3 балла	Текущий контроль по разделу	Практическая работа	Журнал учета работы педагога
	Знают морфологические свойства и определение кислотности почвы	- определяют морфологические свойства и определение кислотности почвы отличия 90-100 % - 5 баллов. Допускают незначительные ошибки на уровне 90-70%, во время исследования 4 балла Допускает более 50 % ошибок- 3 балла	Текущий контроль по разделу	Практическая работа	Журнал учета работы педагога
	Могут определять цель, выделять объект исследования, овладеть способами регистрации полученной информации, ее обработки оформления	Самостоятельно без помощи педагога может определить цель исследования, собрать необходимый набор для экспериментирования, указанный в инструкционной карте и заполнить таблицы схемы дневник наблюдений. 90-100 % - 5 баллов. Допускают незначительные ошибки на уровне 90-70%, во время исследования 4 балла Допускает более 50 % ошибок- 3 балла	Текущий контроль по разделу	Практическая работа	Журнал учета работы педагога

МЕТОДИЧЕСКИЕ МАТЕРИАЛЫ

При реализации программы используются следующие методы обучения: объяснительно иллюстративный, репродуктивный, методы проблемного обучения, частично-поисковые.

Словесный метод обучения (беседа) позволяет передать большой объем информации в минимальный промежуток времени. Наглядный метод обучения (демонстрация схем, рисунков, видеоматериалов) предназначен для наглядно-чувственного ознакомления обучающихся с явлениями, процессами, объектами. Практический метод обучения (практическое задание, лабораторный опыт) используется с целью формирования навыков и умений, углубления знаний обучающихся.

С целью создания условий для активной совместной деятельности обучающихся, обучающихся и педагога в разных учебных ситуациях используются приемы технологии сотрудничества. Применение игровых технологий позволяют проводить занятия в нетрадиционной форме (игра «Брэйн-ринг», что способствует раскрытию интеллектуальных и творческих способностей обучающихся).

При реализации программы в учебном процессе используются методические пособия, дидактические материалы, фото и видеоматериалы, естественнонаучные журналы и книги, материалы на электронных носителях.

Методы обучения

При реализации программы используются следующие методы обучения:

1. Методы организаций и осуществления учебно-познавательной деятельности: словесные, наглядные, практические; демонстрация, показ образца, иллюстрация;

2. Методы стимулирования и мотивации учебно-познавательной деятельности: методы стимулирования интереса к учению (познавательные игры, учебные дискуссии, создание эмоционально-нравственных ситуаций);

3. Практические методы: наблюдение, химических явлений, практическая, исследовательская и проектная деятельность. практические задания (упражнения, практические и самостоятельные работы);

4. Методы контроля и самоконтроля за эффективностью учебно-познавательной деятельности: методы практического контроля и самоконтроля.

Методы воспитания применяемые в ходе реализации программы

влияние, создающее нравственные установки, мотивы, отношения, формирующие представления, понятия, идеи;

влияние, создающее привычки, определяющие тот или иной тип поведения;

методы формирования сознания личности;

методы организации деятельности и формирования опыта общественного поведения;

Формы организации учебного занятия

При реализации программы используются фронтальные и групповые формы обучения.

Занятия проводятся в форме учебных, лабораторных и практических занятий, тематических праздников, развивает познавательную активность, наблюдательность, внимание, память, мышление, поддерживает интерес к изучаемому материалу, развивает творческое воображение, образное мышление, снимает утомление у детей.

В данной программе предусмотрено получение учащимися дополнительных знаний и приобретение определенных умений и навыков при проведении элементарных опытов и экспериментов, просмотра обучающих и развивающих мультфильмов, видеороликов, что позволяет в доступной форме развить стремление к познанию окружающего мира.

Виды занятий

При реализации программы используются разнообразные виды занятий: занятия в кабинете, в ботаническом саду, различные викторины и игры, экскурсии, наблюдения, беседы, элементарная исследовательская деятельность и экспериментирование, экологические конкурсы и акции художественное прикладное творчество (совместно с родителями).

Педагогические технологии

При реализации программы применяются элементы игровых технологий, которые позволяют повысить интерес обучающихся к освоению программы и разнообразить занятия. На занятиях применяются интеллектуальные викторины:

Для эффективного развития обучающихся в совместном творчестве на занятиях используется технология групповой деятельности, благодаря которой дети выполняют коллективные творческие работы из цветной бумаги и природного материала.

С помощью технологии групповой деятельности у обучающихся развиваются чувства: ответственности, коллективизма, значимости внутри группы. Также формируются социально значимые качества личности такие как: коммуникабельность, умение идти на компромисс.

Неотъемлемой частью занятий является технология дифференцированного обучения. Учитывая особенности обучающихся, создаются разнообразные условия обучения для различных групп. Такое применение технологии позволяет работать с отстающими обучающимися, и реализует желание сильных обучающихся быстрее продвигаться в обучении.

Технология развивающего обучения применяется с целью разностороннего развития личности и формирования мышления через организацию частично-поисковой и исследовательской деятельности обучающихся на занятии.

Для сохранения психологического, эмоционального, физического благополучия и обеспечения сохранности здоровья обучающихся, на занятиях применяются элементы здоровьесберегающих технологий: смена видов

деятельности, гимнастика для глаз, динамические паузы, физминутки, релаксация.

Дидактические средства:

-карточки; ЛК методический комплекс из двух частей.

Часть I Лабораторные опыты и практические работы для базового и углублённого уровней:

Часть II. Учебно-исследовательские и проектные работы.

-таблицы;

-комплект моделей кристаллической решеток;

-разработки к учебным занятиям;

-разработки к воспитательным мероприятиям;

-методическая и учебная литература.

СПИСОК ЛИТЕРАТУРЫ

Литература для педагога

1. Буйлова, Л.Н., Клёнова, Н.В. Дополнительное образование в современной школе [Текст] Л.Н.Буйлова, Н.В.Клёнова. - М. Сентябрь, 2005 г. – 192 с.;
2. Голуб, Г.Б. Портфолио в системе педагогической диагностики [Текст] / Г.Б. Голуб, О.В. Чуракова // Школьные технологии. 2005. - №1. - С. 181-195.
3. Полтавец, Г.А. Научно-методические материалы по анализу практической проблемы оценивания качества в системе дополнительного образования детей: Методическое пособие для руководителей и педагогов учреждений дополнительного образования [Текст] / Г.А. Полтавец, С.К. Никулин. - М.: 2009, - 94 с.;
4. Алексинский В. Занимательные опыты по химии. - М.Просвещение, 2010.
5. Гроссе Э., Вайсмантель Х. Химия для любознательных. Л.: Химия, 1978.
6. Исследовательская деятельность учащихся по химии: метод. пособие / Е.В.Тяглова.- М.: Глобус, 2007.
7. Ширшина Н.В. Деятельностный подход в обучении: проектная технология // Химия в школе. - 2007. - № 6. - С.24.

Литература рекомендуемой для учащихся и их родителей:

1. «Химия. Вводный курс»: методическое пособие/О.С. Габриелян, Г.А. Шипарева. М.: Дрофа, 2007.
2. Химия. Вводный курс: учеб. пособие/О.С. Габриелян, И.Г. Остроумов, А.К. Ахлебинин. М: Дрофа,2016.
3. Аликберова Л.Ю. Занимательная химия: книга для учащихся, родителей. - М. АСТ - ПРЕСС, 2008.
4. Энциклопедический словарь юного химика. – М.: Педагогика – пресс, 2007.
5. Энциклопедия химических элементов. Химия / под редакцией А.М. Смоленского. – М. Дрофа, 2008.

Медиаресурсы:

- <http://www.dutum.narod.ru/element/elem00.htm> (Рассказы об элементах)
<http://home.uic.tula.ru/~zanchem/> (Занимательная химия)
<http://chemistry.narod.ru/> (Мир химии)
<http://www.alhimikov.net/> (Полезная информация по химии)
<http://www.alhimik.ru/> (АЛХИМИК)
<http://www.xumuk.ru/> (XuMuK.ru - сайт о химии)
<http://webelements.narod.ru> (WebElements: онлайн - справочник химических элементов)

<http://maratakm.narod.ru> (Виртуальная химическая школа)
<http://all-met.narod.ru> (Занимательная химия: все о металлах)
<http://experiment.edu.ru> (Коллекция «Естественнонаучные эксперименты»:
химия)
Журнал «Химия в школе»;
<http://www.alhimikov.net>
<http://www.alhimik.ru>
<http://www.XuMuK.ru>
<http://www.chemistry.narod.ru>